

## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2001-236973

(43)Date of publication of application : 31.08.2001

(51)Int.Cl.

H01M 8/02

H01M 8/10

(21)Application number : 2000-046541

(71)Applicant : TOYOTA CENTRAL RES & DEV LAB  
INC

TOYOTA MOTOR CORP

(22)Date of filing : 23.02.2000

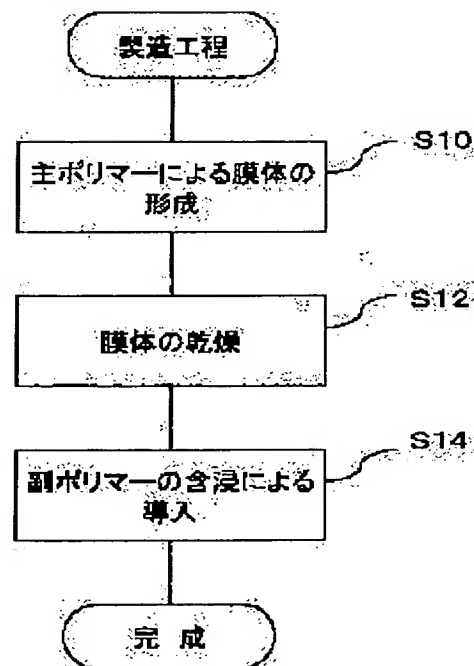
(72)Inventor : TANIGUCHI TAKUMI  
NAKANO MITSURU  
KAWAKADO MASAYA  
MORIMOTO TOMO  
HASEGAWA NAOKI

## (54) SOLID HIGH POLYMER ELECTROLYTIC FILM AND ITS PRODUCTION

## (57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a solid high polymer electrolytic film with good proton conductivity in a high-temperature and low-humidity condition.

SOLUTION: The film having proton conductivity, formed of a main acidic polymer for forming the electrolytic film is dried with a hot air (S12) and immersed in a basic polymer solution for impregnating the film with the basic polymer (S14) to form the solid high polymer electrolytic film. The most basic polymer is introduced into a portion of the main polymer, functioning as a proton conductive path, for carrying the conduction of proton. The solid high polymer electrolytic film which contains the basic polymer for carrying the conduction of the proton has more proton conductivity even at a high temperature over a water boiling point in a low-humidity condition than in the case of the conduction of the proton as hydrate.



## LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

12.07.2002

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's  
decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開2001-236973

(P2001-236973A)

(43) 公開日 平成13年 8月31日 (2001.8.31)

(51) Int.Cl.<sup>7</sup>

識別記号

F I

テマコード (参考)

H 0 1 M 8/02  
8/10

H 0 1 M 8/02  
8/10

P 5 H 0 2 6

審査請求 未請求 請求項の数19 O L (全 9 頁)

(21) 出願番号 特願2000-46541 (P2000-46541)

(22) 出願日 平成12年 2月23日 (2000. 2. 23)

(71) 出願人 000003609

株式会社豊田中央研究所

愛知県愛知郡長久手町大字長湫字横道41番  
地の1

(71) 出願人 000003207

トヨタ自動車株式会社

愛知県豊田市トヨタ町1番地

(72) 発明者 谷口 拓未

愛知県豊田市トヨタ町1番地 トヨタ自動  
車株式会社内

(74) 代理人 100075258

弁理士 吉田 研二 (外2名)

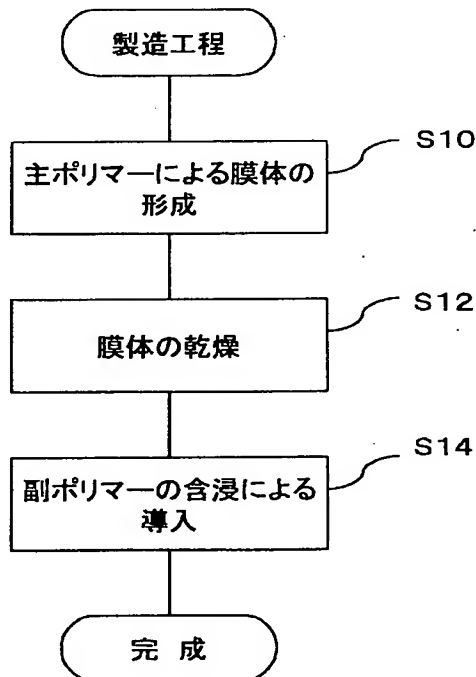
最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 固体高分子電解質膜およびその製造方法

(57) 【要約】

【課題】 固体高分子電解質膜において高温低湿状態で良好なプロトン伝導性を得る。

【解決手段】 プロトン伝導性を有し電解質膜を形成する酸性の主ポリマーにより形成された膜を熱風乾燥し (S12)、これを塩基性ポリマーの溶液に浸漬することにより膜に塩基性ポリマーを含浸させて (S14)、固体高分子電解質膜とする。この塩基性ポリマーは、主ポリマーのプロトン伝導パスとして機能する部位にその多くが導入され、プロトンの伝導を担う。この固体高分子電解質膜は、プロトンが水和物として伝導するものに比して、塩基ポリマーがプロトンの伝導を担うから、低湿状態で水の沸点を超える高温でも良好なプロトン伝導性を呈する。



## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 固体高分子型燃料電池の電解質膜として用いられる固体高分子電解質膜であって、酸性または塩基性部位を持つ主ポリマーに、主ポリマーと共に酸／塩基複合構造を作ることが可能な副ポリマーを、主ポリマーの酸性または塩基性部位以外の部位に対して多く導入してなる固体高分子電解質膜。

【請求項2】 固体高分子型燃料電池の電解質膜として用いられる固体高分子電解質膜であって、酸性または塩基性部位を持つ主ポリマーにより形成された膜体に、主ポリマーと共に酸／塩基複合構造を作ることが可能な副ポリマーを含浸させてなる固体高分子電解質膜。

【請求項3】 前記主ポリマーは、膜形状を維持するための酸性または塩基性部位を含まない骨格部分と、酸性または塩基性部位からなる部分とに分かれている構造を持つポリマーである請求項1または2記載の固体高分子電解質膜。

【請求項4】 前記主ポリマーは、スルホン酸基、ホスホン酸基、カルボン酸基あるいはボロン酸基を持つ高分子からなる請求項3記載の固体高分子電解質膜。

【請求項5】 前記主ポリマーは、パーフルオロスルホン酸型ポリマーである請求項4記載の固体高分子電解質膜。

【請求項6】 前記主ポリマーは、エチレンーテトラフルオロエチレンーグラフトーポリスチレンスルホン酸型ポリマーである請求項4記載の固体高分子電解質膜。

【請求項7】 前記副ポリマーは、液体または溶液の状態で前記主ポリマーに含浸されて導入されてなる請求項1ないし6いずれか記載の固体高分子電解質膜。

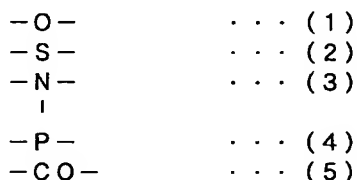
【請求項8】 前記主ポリマーおよび前記副ポリマーは相互に又は単独に架橋化または高分子量化されてなる請求項7記載の固体高分子電解質膜。

【請求項9】 前記副ポリマーは、ガラス転移温度が150℃以下のポリマーである請求項4記載の固体高分子電解質膜。

【請求項10】 前記副ポリマーは、分子量が100以上のポリマーである請求項4記載の固体高分子電解質膜。

【請求項11】 前記副ポリマーは、一般式として次式(1)～(5)の構造の官能基のいずれかを有する請求項4記載の固体高分子電解質膜。

## 【化1】



【請求項12】 前記副ポリマーは、ポリエチレングリ

コール、ポリプロピレングリコール、ポリエチレンイミン、ポリリン酸のいずれかである請求項4記載の固体高分子電解質膜。

【請求項13】 前記副ポリマーは、一般式として次式(6)～(10)の構造の官能基のいずれかを有する請求項1ないし3いずれか記載の固体高分子電解質膜。

## 【化2】



【請求項14】 前記主ポリマーは、ポリベンゾイミダゾール、ポリビニルイミダゾール、ポリビニルピリジン、エチレンーテトラフルオロエチレンーグラフトーポリビニルイミダゾール、エチレンーテトラフルオロエチレンーグラフトーポリビニルピリジン、ポリホスホネート、ポリアルキレングリコール、ポリアルキレニミンのいずれかである請求項1ないし3いずれか記載の固体高分子電解質膜。

【請求項15】 前記副ポリマーは、スルホン酸基、ホスホン酸基、カルボン酸基あるいはボロン酸基(—B(OH)<sub>2</sub>)を持つ高分子からなる請求項13または14記載の固体高分子電解質膜。

【請求項16】 前記副ポリマーは、パーフルオロスルホン酸型ポリマーである請求項13または14記載の固体高分子電解質膜。

【請求項17】 固体高分子型燃料電池の電解質膜として用いられる固体高分子電解質膜の製造方法であって、酸性または塩基性部位を持つ主ポリマーにより膜体を形成する膜体形成工程と、該形成された主ポリマーの膜体内部に該主ポリマーと共に酸／塩基複合構造を作ることが可能な副ポリマーを導入する導入工程とを備える固体高分子電解質膜の製造方法。

【請求項18】 固体高分子型燃料電池の電解質膜として用いられる固体高分子電解質膜であって、主ポリマーとして酸性部位を持つ場合に、副ポリマーとして主ポリマーの酸性部位より相対的に塩基性の部位を持ち主ポリマーと酸／塩基複合構造を作ることができるものを主ポリマーに導入してなる固体高分子電解質膜。

【請求項19】 固体高分子型燃料電池の電解質膜として用いられる固体高分子電解質膜であって、主ポリマーとして塩基性部位を持つ場合に、副ポリマーとして主ポリマーの塩基性部位より相対的に酸性の部位を持ち主ポリマーと酸／塩基複合構造を作ることができるものを主ポリマーに導入してなる固体高分子電解質膜。

【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は、固体高分子電解質膜およびその製造方法に関し、詳しくは、固体高分子型燃料電池の電解質として用いられる固体高分子電解質膜およびその製造方法に関する。

## 【0002】

【従来の技術】従来、この種の固体高分子電解質膜としては、酸性のパーフルオロ系酸ポリマーに塩基性のポリエチレンオキシドポリマーを混合したものが提案されている（例えば、特願平10-249463号など）。この電解質膜は、酸性のパーフルオロ系酸ポリマーの溶液と塩基性のポリエチレンオキシドポリマーの溶液とを混合してなる混合溶液を用いて形成されており、高温低湿状態において良好なプロトン伝導性を呈する、とされている。

【0003】また、他の固体高分子電解質膜としては、塩基性ポリマーにリン酸を含浸させてなるものも提案されている（例えば、特表平11-503262号公報など）。この電解質膜でも、高温低湿状態において良好なプロトン伝導性を呈する、とされている。

【0004】上述の電解質膜は、プロトン伝導性が解離したプロトンの水和による泳動で行なわれるものでは水の存在が不可欠となると共に水の沸点を超える温度では良好なプロトン伝導性が得られない点を鑑み、解離したプロトンの伝導を水和の形態以外で行なうものである。なお、高温低湿状態とは、水の沸点を超える温度で相対湿度100%未満の状態をいう。

## 【0005】

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、燃料電池の高性能化のために電解質膜として用いられる固体高分子電解質膜に対して更なるプロトン伝導性の向上が望まれている。また、後者の固体高分子電解質膜には、その使用に伴ってプロトン伝導性が低下する問題もあった。

【0006】本発明の固体高分子電解質膜は、プロトン伝導性を向上させることを目的の一つとする。また、本発明の固体高分子電解質膜は、高温低湿状態で良好なプロトン伝導性を得ることを目的の一つとする。本発明の固体高分子電解質膜の製造方法は、高温低湿状態で良好なプロトン伝導性を呈する固体高分子電解質膜を製造することを目的の一つとする。

## 【0007】

【課題を解決するための手段およびその作用・効果】本発明の固体高分子電解質膜およびその製造方法は、上述の目的の少なくとも一部を達成するために以下の手段を採った。

【0008】本発明の第1の固体高分子電解質膜は、固体高分子型燃料電池の電解質膜として用いられる固体高分子電解質膜であって、酸性または塩基性部位を持つ主ポリマーに、主ポリマーと共に酸/塩基複合構造を作る

ことが可能な副ポリマーを、主ポリマーの酸性または塩基性部位以外の部位に対して多く導入してなることを要旨とする。

【0009】この本発明の第1の固体高分子電解質膜では、主ポリマーと副ポリマーとにより酸/塩基複合構造を作り、副ポリマーがプロトン伝導を担う。このとき、副ポリマーは、主ポリマーの酸性または塩基性部位以外の部位に対して多く導入されるから、均等に導入されているものに比して良好なプロトン伝導性を示すことができる。また、副ポリマーがプロトン伝導を担うから、水がプロトン伝導を担う場合に比して高温低湿状態でも良好なプロトン伝導性を得ることができる。

【0010】本発明の第2の固体高分子電解質膜は、固体高分子型燃料電池の電解質膜として用いられる固体高分子電解質膜であって、酸性または塩基性部位を持つ主ポリマーにより形成された膜体に、主ポリマーと共に酸/塩基複合構造を作ることが可能な副ポリマーを含浸させてなることを要旨とする。

【0011】この本発明の第2の固体高分子電解質膜では、主ポリマーと副ポリマーとにより酸/塩基複合構造を作り、副ポリマーがプロトン伝導を担う。この副ポリマーは、含浸により主ポリマーに導入されるため、主ポリマーの隙間に存在する。この主ポリマーの隙間はプロトン伝導に用いられるから、副ポリマーによるプロトンの伝導は効率的に行なわれる。また、副ポリマーがプロトン伝導を担うから、水がプロトン伝導を担う場合に比して高温低湿状態でも良好なプロトン伝導性を得ることができる。

【0012】こうした本発明の第1または第2の固体高分子電解質膜において、前記主ポリマーは、膜形状を維持するための酸性または塩基性部位を含まない骨格部分と、酸性または塩基性部位からなる部分とに分かれている構造を持つポリマーであるものとすることもできる。この態様の本発明の第1または第2の固体高分子電解質膜において、前記主ポリマーは、スルホン酸基、ホスホン酸基、カルボン酸基あるいはボロン酸基を持つ高分子からなるものとすることもできる。

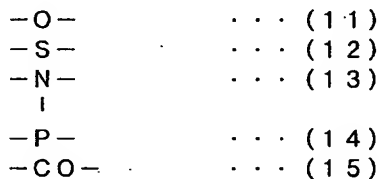
【0013】こうした主ポリマーがスルホン酸基、ホスホン酸基、カルボン酸基あるいはボロン酸基を持つ高分子からなるものである態様の本発明の第1または第2の固体高分子電解質膜において、前記主ポリマーは、パーフルオロスルホン酸型ポリマーであるものとしたり、エチレン-テトラフルオロエチレン-グラフト-ポリスチレンスルホン酸型ポリマーであるものとすることもできる。

【0014】また、主ポリマーがスルホン酸基、ホスホン酸基、カルボン酸基あるいはボロン酸基を持つ高分子からなるものである態様の本発明の第1または第2の固体高分子電解質膜において、前記副ポリマーとしては、ガラス転移温度が150℃以下のポリマーであるもの

や、分子量が100以上のポリマーであるものが好適である。分子量が大きくなるにしたがって、副ポリマーの主ポリマーからの離脱が困難になるから、高温低湿状態における良好なプロトン伝導性を長時間に亘って維持することができるからである。また、副ポリマーとしては、一般式として次式(11)～(15)の構造の官能基のいずれかを有するものが好適であり、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール、ポリエチレンジイミン、ポリリン酸のいずれかであるものも特に好適である。

【0015】

【化3】

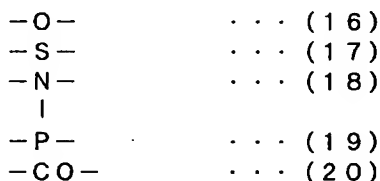


【0016】本発明の第1または第2の固体高分子電解質膜において、前記副ポリマーは、液体または溶液の状態の前記主ポリマーに含浸されて導入されてなるものとしてもよい。この態様の本発明の第1または第2の固体高分子電解質膜において、前記主ポリマーおよび前記副ポリマーは相互に又は単独に架橋化または高分子量化されてなるものとしてもよい。こうすれば、導入した副ポリマーの主ポリマーからの離脱を防止することができる。

【0017】また、本発明の第1または第2の固体高分子電解質膜において、前記副ポリマーは、一般式として次式(16)～(20)の構造の官能基のいずれかを有するものが好適である。

【0018】

【化4】



【0019】本発明の第1または第2の固体高分子電解質膜において、前記主ポリマーとしては、ポリベンゾイミダゾール、ポリビニルイミダゾール、ポリビニルピリジン、エチレン-テトラフルオロエチレン-グラフトポリビニルイミダゾール、エチレン-テトラフルオロエチレン-グラフトポリビニルピリジン、ポリホスホネート、ポリアルキレングリコール、ポリアルキレンジイミンのいずれかを用いることができる。この態様の本発明の第1または第2の固体高分子電解質膜において、前記副ポリマーとしては、スルホン酸基、ホスホン酸基、カルボン酸基あるいはボロン酸基(—B(OH)<sub>2</sub>)を持つ

高分子からなるものとすることもできる。特に、副ポリマーとしてパーフルオロスルホン酸型ポリマーを用いるのが好適である。なお、主ポリマーに対する副ポリマーの量は1～90wt%であり好ましくは30～60wt%である。

【0020】本発明の第3の固体高分子電解質膜は、固体高分子型燃料電池の電解質膜として用いられる固体高分子電解質膜であって、主ポリマーとして酸性部位を持つ場合に、副ポリマーとして主ポリマーの酸性部位より相対的に塩基性の部位を持ち主ポリマーと酸/塩基複合構造を作ることができるものを主ポリマーに導入してなることを要旨とする。

【0021】この本発明の第3の固体高分子電解質膜では、酸性部位を持つ主ポリマーとこの主ポリマーの酸性部位より相対的に塩基性の部位を持つ副ポリマーとにより酸/塩基複合構造を作り、副ポリマーがプロトン伝導を担う。この副ポリマーは、主ポリマーに導入されるため、主ポリマーの隙間に存在する。この主ポリマーの隙間はプロトン伝導に用いられるから、副ポリマーによるプロトンの伝導は効率的に行なわれる。また、副ポリマーがプロトン伝導を担うから、水がプロトン伝導を担う場合に比して高温低湿状態でも良好なプロトン伝導性を得ることができる。

【0022】本発明の第4の固体高分子電解質膜は、固体高分子型燃料電池の電解質膜として用いられる固体高分子電解質膜であって、主ポリマーとして塩基性部位を持つ場合に、副ポリマーとして主ポリマーの塩基性部位より相対的に酸性の部位を持ち主ポリマーと酸/塩基複合構造を作ることができるものを主ポリマーに導入してなることを要旨とする。

【0023】この本発明の第4の固体高分子電解質膜では、塩基性部位を持つ主ポリマーとこの主ポリマーの塩基性部位より相対的に酸性の部位を持つ副ポリマーとにより酸/塩基複合構造を作り、副ポリマーがプロトン伝導を担う。この副ポリマーは、主ポリマーに導入されるため、主ポリマーの隙間に存在する。この主ポリマーの隙間はプロトン伝導に用いられるから、副ポリマーによるプロトンの伝導は効率的に行なわれる。また、副ポリマーがプロトン伝導を担うから、水がプロトン伝導を担う場合に比して高温低湿状態でも良好なプロトン伝導性を得ることができる。

【0024】本発明の固体高分子電解質膜の製造方法は、固体高分子型燃料電池の電解質膜として用いられる固体高分子電解質膜の製造方法であって、酸性または塩基性部位を持つ主ポリマーにより膜体を形成する膜体形成工程と、該形成された主ポリマーの膜体内部に該主ポリマーと共に酸/塩基複合構造を作ることが可能な副ポリマーを導入する導入工程とを備えることを要旨とする。

【0025】この本発明の固体高分子電解質膜の製造方

法によれば、高温低湿状態でも良好なプロトン伝導性を呈する固体高分子電解質膜を製造することができる。なお、この製造方法により製造された固体高分子電解質膜は、主ポリマーと副ポリマーとにより酸/塩基複合構造を作り、副ポリマーがプロトン伝導を担う。

#### 【0026】

【発明の実施の形態】次に、本発明の実施の形態を実施例を用いて説明する。図1は、本発明の一実施例である固体高分子電解質膜20のプロトン伝導の様子を模式的に示す模式図である。実施例の固体高分子電解質膜20は、固体高分子型燃料電池の電解質膜として用いられるものであり、図示するように、プロトン伝導性を有する酸性の主ポリマー（例えば、スルホン酸型ポリマーなど）22により形成された膜体に分子量が100以上でガラス転移温度が150℃以下好ましくは100℃以下の塩基性の副ポリマー（例えば、ポリプロピレングリコールなど）24を含浸により導入して構成されている。

【0027】実施例の固体高分子電解質膜20では、主ポリマー22から解離したプロトンは、副ポリマー24を伝導パスとして用いて移動する。このため、プロトンが水和物となって泳動する場合には、水の存在が不可欠であることから、水の沸点以下でなければ良好なプロトン伝導性が得られないが、実施例の固体高分子電解質膜20では、水の沸点を超える温度であっても良好なプロトン伝導性を得ることができる。

【0028】次に、実施例の固体高分子電解質膜20の製造の様子について説明する。図2は、実施例の固体高分子電解質膜20の製造工程の一例を示す製造工程図である。図示するように、実施例の固体高分子電解質膜20の製造は、まず、主ポリマー22により膜体を形成する工程から始まる（工程S10）。具体的には、主ポリマー22の溶液を板材などにキャストして膜体を形成するのである。次に、形成した主ポリマー22の膜体を熱風乾燥する（工程S12）。そして、乾燥した膜体を液状の副ポリマー24に浸漬して膜体に副ポリマー24を含浸させて（工程S14）、実施例の固体高分子電解質膜20を完成する。

【0029】こうして形成された実施例の固体高分子電解質膜20では、主ポリマー22の隙間に副ポリマー24が導入されている。主ポリマー22の隙間は、主ポリマー22から解離したプロトンの伝導パスとして用いられている、このプロトンの伝導を担う副ポリマー24がその隙間に導入されることにより、プロトンが水和物となって泳動する場合に比して、高温低湿状態でも良好なプロトン伝導性を示すのである。

【0030】以上説明した実施例の固体高分子電解質膜20では、水の沸点を超える温度でも良好なプロトン伝導性を得ることができる。また、副ポリマー24がプロトンで伝導を担うから、低温状態でも良好なプロトン伝導性を得ることができる。しかも、副ポリマー24は、

プロトンの伝導パスに多く導入されるから、主ポリマー22の全体に均等に導入されるものに比して導入量に対するプロトン伝導性を向上させることができる。

【0031】実施例の固体高分子電解質膜20では、主ポリマー22として、プロトン伝導性を有する酸性の主ポリマーを用いたが、一般的な酸型高分子材料であれば如何なるものでもよい。明確なプロトン伝導パス構造を有するものや酸性度の高いもの（パーフルオロスルホン酸型ポリマーなど）は特に好適である。この酸性の主ポリマー22には、溶液作製が困難で塩基性ポリマーとの溶液ブレンドが困難なもの（架橋したポリスチレンスルホン酸膜（架橋PSt-S膜）やエチレンーテトラフルオロエチレンーグラフトーポリスチレンスルホン酸膜（ETFT-g-PSt-S膜）など）も用いることができる。また、電解質としての性質を有すればよいから、主ポリマー22として塩基性ポリマー、例えばエーテル結合やポリエチレンイミンなどのイミン結合を持つもの、ポリエチレングリコールやポリプロピレングリコールなどが有する水酸基やアミノ基、ポリホスホネートなどが有するホスホネート基など一般的な塩基性の官能基を有するポリマーを用いることもできる。

【0032】実施例の固体高分子電解質膜20では、副ポリマー24として、分子量が100以上でガラス転移温度が150℃以下好ましくは100℃以下の塩基性の副ポリマーを用いたが、分子運動性が高く膜体からの離脱が少ない塩基性ポリマーであれば如何なるものでもよい。ここで、分子量が100以上としているのは、含浸させた副ポリマー24の膜体からの離脱を防止するためである。また、ガラス転移温度が150℃以下好ましくは100℃以下としているのは、副ポリマー24を膜体に含浸させる際に副ポリマー24は液状である必要があるからである。なお、ポリエチレングリコールやポリプロピレングリコール、ポリエチレンイミンなどは分子運動性がよいから特に好適である。ポリホスホネートなどは塩基性サイトが多いから特に好適である。また、副ポリマー24は、膜体としての主ポリマー22に塩基性ポリマーを用いたときには、この主ポリマー22と極性が異なる必要があるから、酸性ポリマーを用いる必要がある。この場合、酸性ポリマーとしては、分子運動性が高く膜体からの離脱が少ない塩基性ポリマーであれば如何なるものでもよい。

【0033】次に、実施例の固体高分子電解質膜20の定性的な性質について説明する。図3は、実施例の固体高分子電解質膜20として副ポリマー24にポリプロピレングリコール（PPG）を用いると共に主ポリマー22に既存の酸型ポリマーを用いた際の無水状態における温度とプロトン伝導度との関係を示すグラフである。既存の酸型ポリマーとしては、パーフルオロスルホン酸型ポリマー（デュポン社製のNafion膜）と、炭化水素系スルホン酸型ポリマー（A膜、B膜）とを用

いている。グラフから解るように、各膜は無水状態でもプロトン伝導性を呈している。パーフルオロスルホン酸型ポリマーが炭化水素系スルホン酸型ポリマーに比して良好なプロトン伝導性を有するのは、パーフルオロスルホン酸型ポリマーの方が強酸だからと考えられる。

【0034】図4は、実施例の固体高分子電解質膜20において副ポリマー24にポリプロピレングリコール

(PPG)を用いた場合と副ポリマー24にポリエチレンイミン(PEI)を用いた際の無水状態における温度とプロトン伝導度との関係を例示するグラフである。グラフより解るように、主ポリマー22としてパーフルオロスルホン酸型ポリマー(デュボン社製のNafion膜)を用いたときには、副ポリマー24の相違はあまりないが、主ポリマー22として炭化水素系スルホン酸型ポリマー(A膜)を用いたときには、副ポリマー24としてポリエチレンイミン(PEI)を用いた方がポリプロピレングリコール(PPG)を用いたときより良好なプロトン伝導性を示す。これは、ポリエチレンイミン(PEI)の方がポリプロピレングリコール(PPG)より強塩基性のポリマーだからと考えられる。

【0035】図3および図4のグラフの検討結果として、実施例の固体高分子電解質膜20の定性的な性質として、無水状態でより良好なプロトン伝導性を得るためには、主ポリマー22としては強酸性をポリマーを用いる方が好ましく、副ポリマー24としては強塩基性をポリマーを用いる方が好ましい、ことが解る。

【0036】次に、実施例の固体高分子電解質膜20の具体的な事例について説明する。

#### A. 各実施例の調製

【0037】(1)イオンクラスタを有するとされる強酸性のパーフルオロスルホン酸型ポリマー(Nafion膜)に塩基性ポリマーを含浸させて得られる固体高分子電解質膜

##### (1-1)実施例1の固体高分子電解質膜

熱風乾燥したNafion膜を分子量300のポリプロピレングリコール(PPG)に100℃で4時間浸漬することによりNafion膜にポリプロピレングリコールを含浸させて実施例1の固体高分子電解質膜を得る。

##### (1-2)実施例2の固体高分子電解質膜

熱風乾燥したNafion膜を分子量600のポリエチレンイミン(PEI)に100℃で4時間浸漬することによりNafion膜にポリエチレンイミンを含浸させて実施例2の固体高分子電解質膜を得る。

##### (1-3)実施例3の固体高分子電解質膜

熱風乾燥したNafion膜をポリリン酸に100℃で4時間浸漬することによりNafion膜にポリリン酸を含浸させて実施例3の固体高分子電解質膜を得る。

【0038】(2)相分離構造を持ち溶液化できない電解質膜に液状の塩基ポリマーを含浸させて得られる固体高分子電解質膜

相分離構造を持ち溶液化できない電解質膜としては、エチレン-テトラフルオロエチレン-グラフト-ポリスチレンスルホン酸膜(ETFE-g-PSt-S膜)を用いた。この膜は、20kGyの電子線を照射したエチレン-テトラフルオロエチレン膜(ETFE膜)をスチレンモノマーに浸漬し、60℃で4時間反応させてグラフト率45%のグラフト膜(ETFE-g-PSt膜)を合成し、この合成したグラフト膜を5%のクロロスルホン酸/ジクロロエタン溶液に浸漬して80℃で1時間処理した後に、蒸留水で1時間煮沸処理することにより膜のスチレン部分に対してスルホン酸基を導入して得ることができる。

##### (2-1)実施例4の固体高分子電解質膜

熱風乾燥したETFE-g-PSt-S膜を分子量300のポリプロピレングリコール(PPG)に100℃で4時間浸漬することによりETFE-g-PSt-S膜にポリプロピレングリコールを含浸させて実施例4の固体高分子電解質膜を得る。

##### (2-2)実施例5の固体高分子電解質膜

熱風乾燥したETFE-g-PSt-S膜を分子量600のポリエチレンイミン(PEI)に100℃で4時間浸漬することによりETFE-g-PSt-S膜にポリエチレンイミンを含浸させて実施例5の固体高分子電解質膜を得る。

【0039】(3)含浸した塩基ポリマーを架橋、高分子量化した固体高分子電解質膜

##### (3-1)実施例6の固体高分子電解質膜

実施例2の固体高分子電解質膜(Nafion/PEI)に対してグリセリントリグリシジルエーテルを添加し、室温で1時間放置することにより膜内にグリセリントリグリシジルエーテルを拡散させ、これを100℃で4時間熱処理してポリエチレンイミン(PEI)分散相を膜中に固定化して実施例6の固体高分子電解質膜を得る。

##### 【0040】(4)比較例の固体高分子電解質膜

比較例の固体高分子電解質膜としては、主ポリマーと副ポリマーとを溶媒に溶解して得られる溶液から形成されるものとした。

##### (4-1)比較例1の固体高分子電解質膜

Nafion膜と分子量600のポリエチレングリコール(PEG)とを重量比で3:2となるようジメチルホルムアミドに溶解し、得られた溶液をガラス板上にキャストし、これを70℃で24時間減圧乾燥して比較例1の固体高分子電解質膜を得る。

##### (4-2)比較例2の固体高分子電解質膜

Nafion膜と分子量300のポリプロピレングリコール(PPG)とを重量比で3:2となるようジメチルホルムアミドに溶解し、得られた溶液をガラス板上にキャストし、これを70℃で24時間減圧乾燥して比較例2の固体高分子電解質膜を得る。



## 【0041】B. 評価の方法と評価

実施例1～6および比較例1, 2の各固体高分子電解質膜をプロトン伝導度測定用のジグ（電極間距離10mm）に固定し、セパラブルフラスコ中、窒素気流下で交流2端子法（10kHz）を用いて電気抵抗を測定することにより各固体高分子電解質膜のプロトン伝導度とし

た。なお、前述の図3および図4のグラフも同一の条件で温度を変化させながら電気抵抗を測定することにより求めた。また、副ポリマーの導入量は、導入の前後の膜の重量の偏差とした。実験結果を次表に示す。

## 【0042】

【表1】

サンプル	組成	導入方法	導入量 (%)	プロトン伝導度@150℃ (S/cm)
実施例1	Nafion/PPG	ドーブ	70	$1.5 \times 10^{-3}$
実施例2	Nafion/PEI	ドーブ	45	$1.7 \times 10^{-3}$
実施例3	Nafion/ポリリン酸	ドーブ	40	$5.7 \times 10^{-3}$
実施例4	ETFE-g-PSt-S/PPG	ドーブ	59	$3.0 \times 10^{-4}$
実施例5	ETFE-g-PSt-S/PEI	ドーブ	50	$9.6 \times 10^{-4}$
実施例6	Nafion/架橋PEI	ドーブ	45	$1.4 \times 10^{-3}$
比較例1	Nafion/PEG	溶液ブレンド	66	$3.0 \times 10^{-5}$
比較例2	Nafion/PPG	溶液ブレンド	66	$5.0 \times 10^{-5}$

【0043】表から解るように、各実施例1～6の固体高分子電解質膜は、150℃の無水状態で比較例1, 2に比して10～100倍程度の良好なプロトン伝導性を示している。実施例6の固体高分子電解質膜の実験結果から解るように、導入した副ポリマー24を架橋反応によって主ポリマー22中に固定した場合でも、架橋反応を施さなかったものと同様なプロトン伝導性を示す。このように導入した副ポリマー24を架橋反応によって主ポリマー22中に固定するものとすれば、副ポリマー24の主ポリマー22からの離脱を防止することができると共に膜の剛性を高め、より高温における使用を可能とすることができる。

【0044】以上詳細に説明した実施例の固体高分子電解質膜20では、固体高分子型燃料電池の電解質膜として用いる場合を想定して説明したが、電解質膜を用いてプロトン伝導を行なう如何なる装置にも適用できる。

【0045】以上、本発明の実施の形態について実施例を用いて説明したが、本発明はこうした実施例に何等限定されるものではなく、本発明の要旨を逸脱しない範囲内において、種々なる形態で実施し得ることは勿論である。なお、本出願中の「含浸」にはドーブすることを含

むものである。

## 【図面の簡単な説明】

【図1】 本発明の一実施例である固体高分子電解質膜20のプロトン伝導の様子を模式的に示す模式図である。

【図2】 実施例の固体高分子電解質膜20の製造工程の一例を示す製造工程図である。

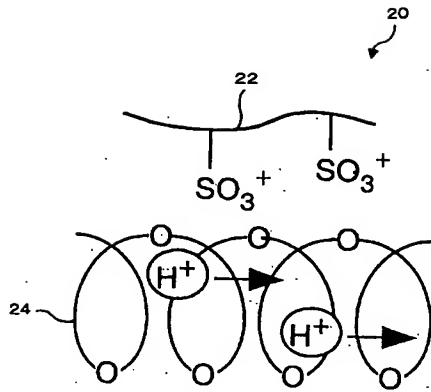
【図3】 実施例の固体高分子電解質膜20として副ポリマー24にポリプロピレングリコールを用いると共に主ポリマー22に既存の酸型ポリマーを用いた際の無水状態における温度とプロトン伝導度との関係を例示するグラフである。

【図4】 実施例の固体高分子電解質膜20において副ポリマー24にポリプロピレングリコールを用いた場合と副ポリマー24にポリエチレンイミンを用いた際の無水状態における温度とプロトン伝導度との関係を例示するグラフである。

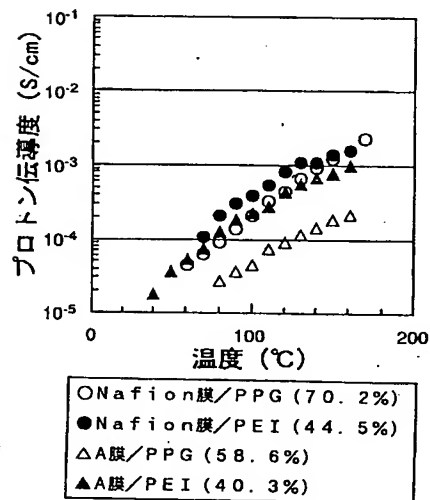
## 【符号の説明】

20 固体高分子電解質膜、22 主ポリマー、24 副ポリマー。

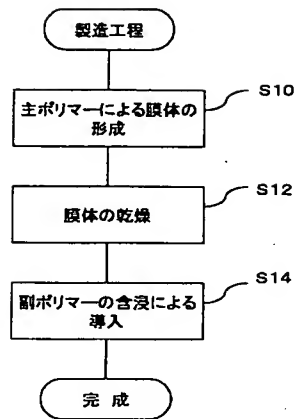
【図1】



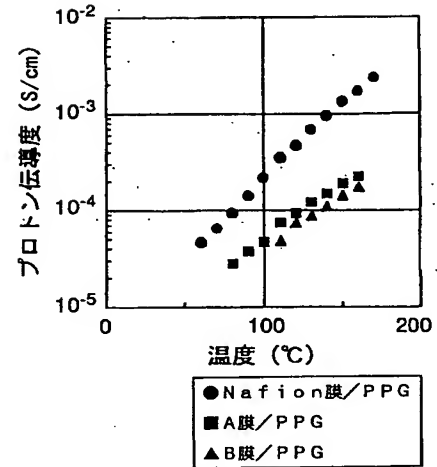
【図4】



【図2】



【図3】



## 【手続補正書】

【提出日】平成13年3月8日(2001.3.8)

## 【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0023

【補正方法】変更

【補正内容】

【0023】この本発明の第4の固体高分子電解質膜では、塩基性部位を持つ主ポリマーとこの主ポリマーの塩基性部位より相対的に酸性の部位を持つ副ポリマーとにより酸/塩基複合構造を作り、主ポリマーがプロトン伝導を担う。一方、副ポリマーは、主ポリマーに導入されるため、主ポリマーの隙間に存在する。この副ポリマーの隙間はプロトン伝導に用いられるから、主ポリマーに

よるプロトンの伝導は効率的に行なわれる。また、主ポリマーがプロトン伝導を担うから、水がプロトン伝導を担う場合に比して高温低湿状態でも良好なプロトン伝導性を得ることができる。

## 【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0025

【補正方法】変更

【補正内容】

【0025】この本発明の固体高分子電解質膜の製造方法によれば、高温低湿状態でも良好なプロトン伝導性を呈する固体高分子電解質膜を製造することができる。なお、この製造方法により製造された固体高分子電解質膜

は、主ポリマーと副ポリマーとにより酸／塩基複合構造を作り、主または副ポリマーのうちの塩基性部位をもつポリマーがプロトン伝導を担う。

【手続補正3】

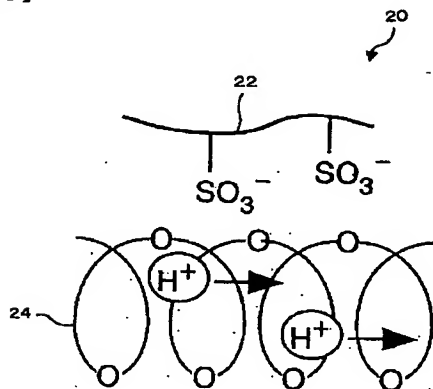
【補正対象書類名】図面

【補正対象項目名】図1

【補正方法】変更

【補正内容】

【図1】



フロントページの続き

(72)発明者 中野 充  
愛知県愛知郡長久手町大字長湫字横道41番  
地の1 株式会社豊田中央研究所内  
(72)発明者 川角 昌弥  
愛知県愛知郡長久手町大字長湫字横道41番  
地の1 株式会社豊田中央研究所内

(72)発明者 森本 友  
愛知県愛知郡長久手町大字長湫字横道41番  
地の1 株式会社豊田中央研究所内  
(72)発明者 長谷川 直樹  
愛知県愛知郡長久手町大字長湫字横道41番  
地の1 株式会社豊田中央研究所内

Fターム(参考) 5H026 AA06